68日本国特許庁(JP)

即特許出願公開

母公開特許公報(A) 平4-62915

⊗int.Cl.H 01 L 21/027

B 05 D 1/40
3/04

識別記号 庁内敬理番号

@公開 平成4年(1992)2月27日

Z 8720-4D Z 8720-4D

7818-2H 7352-4M

H 01 L 21/30

361 D

審査請求 未請求 請求項の数 2 (全13頁)

❷発明の名称

G 03 F

レジスト塗布方法

❷特 順 平2−174221

❷出 順 平2(1990)6月30日

 東京都島川区北品川 6 丁目 7 番35号 ソニー株式会社内

東京都品川区北品川6丁目7番35号

砂代理人 弁理士 小池 晃 外2名

明福多

1. 発明の名称

レジスト単布方法

2. 特許請求の範囲

(1) 制転集布におけるレジスト設界の程度集存性 が次式(1)

fn h = a + + + + + + (- 1/T) + a + + fn (100 - H)

(ただし、式中トはレジスト教育、下は温度(K)、 日は相対器度(%)、 ***、 ***・ ***は定数であ

で表されるとき、相対器度目を35%未成れしくは 60%より高く設定してレジスト溶液の対転集布を 行うことを特徴とするレジスト度布方法。

(2) 脳転型布におけるレジスト観察の湿度値分性が出去で

for the agreement of the a late to trade the second

(ただし、式中トはレジスト関係、Tは温度(K)、 日は相対程度(%)、 x is. x io. x roは定数である。)

で表されるとき、相対程度日を35~60%の範囲に 設定してレジスト溶液の対転使布を行うことを特 位とするレジスト使布方法。

3. 免明の評価な説明

(産業上の利用分野)

本化明はレジスト党布方法に関し、特にレジス ト膜性の変動を抑制する方法に関する。

(発明の概要)

本発明は、レジスト観度もの相対程度日への依存性を占典的統計力学もしくは経験的統計力学にもとついて定量的に解釈する式を要出し、チェトと and(100 H)、おしくはチェトと and(100 H)、 日子上が直線関係にあることを利用して、高級度 なシーストのほの制御を可能とするものである。

(従来の技術)

主義体ウェバ等の基板上にレジスト溶液を塗布 する方法としては、従来より料転壊布法が広く過 用されている。このようにして得られる強酸の酸 彦(以下、レジスト観察と称する。) は高度や薄 度に依存して変勢することが現象的に知られてい る。温度抜存性に関しては、本発明者が先に特職 平2-67276 号明福書において、その定量的な繁 駅を行い、この解釈にもとづいて温度の影響を最 小型に抑制できるレジスト連市方法を開示したと おりである。一方、潜度に関しては、1%の変化 によりレジスト観度が10~20人ほど変勢すること が経験的に知られている。レジスト数(特にフェ トレジスト)の腹厚がウェハ面内において不均一 であると、露光光に対する感度ムラが生じて雑幅 制御性が劣化するため、一般にレジスト塗布は、 レジスト溶液、基板、雰囲気、同転手段等の各温 度、および雰囲気中の湿度が制御可能な、いわゆ る温度コーターと呼ばれるレジスト號布装置内で 行われている。

3 .

そこで本発明は、レジスト競界の温度依存性を 定量的に解釈し、この解釈にもとづいて高特度に レジスト競隊の制御が可能なレジスト集布方法を 提供することを目的とする。

(課題を解決するための手段)

本免明者は、上述の目的を連成するために観察 検討を行ったところ、ある仮定にもとづいて使布 雰囲気中の水分子とレジスト溶液中に含まれる溶 制分子とを同一分子として取扱い、水分子と溶剤 分子との相互作用が比較的弱い場合には溶剤の最 免に作うエントロピー変化を占真的統計力学にし たがって解析し、上記相互作用が比較的強い場合 には経験的統計力学にしたがって解析すると、事 実を良く説明できる理論式が導出されることを見 出した。

を発明は主他の知見におとづいて完成されたものである。

- まなわち、お発明の第1の発明にかかるレジス とまれた去け、短転するにおけるレジスト競挙の (免明が解決しようとする課題)

ところで、主導体装置のデザイン・ルールは年 ♥敬徳化されてきており、サブミクロン・レベル から近年ではクェーターミクロン・レヘルの加工 までが議論されるようになっている。デザイン・ ルールの微細化に作ってレジスト製に対する露光 維基が短波長化されると、レジスト鞭罪の変勢が 雄雄に与える影響はますます大きくなる。このた め、従来にも増して高精度にレジスト競隊を制御 する方法が要望されている。たとえば、 0.35 # mルールにおけるレジスト装厚の変勢許容範囲は わずかに±25人である。しかしながら、従来の温 調コーターによる温度制御の特度は ± 2 %程度で あり、かかる特度ではレジスト製厚を上述の変勢 許容範囲内に収めることは困難である。したがっ て、今後のデザイン・ルールの微雑化に対応する ためには、まずレジスト設厚に対する温度の影響 を定量的に解釈し、いかなる制御方法によればレ ジスト競隊の変勢が最小限に抑制されるかを理解 することが必要となる。

温度依存性が次式(1)

 $\ell_n = \kappa_{++} + \kappa_{++} (-1/1) + \kappa_{++} \ell_n (100 - H)$... [1]

. 4 -

(ただし、式中トはレジスト観撃、下は温度(K)、 日は相対温度(%)、エコ、エコ、エコは定数である。)で表されるとき、相対温度日を35%末満も しくは60%より高く設定してレジスト溶液の興転 中布を行うことを特徴とするものである。

さらに、本発明の第2の発明にかかるレジスト 原布方法は、詞転原布におけるレジスト模様の提 度振存性が改成(2)

£n h = x zo + x is(--1/T) + x is £n {(100 - H)/H}

... [2]

(ただし、式中 h はレジスト教学、下は温度(K)、 日は相対温度(%)、 x is. x is. x is. x is. は定数である。)

で表されるとき、相対温度日を35~60%の範囲に 設定してレジスト溶液の純紅葉布を行うことを特 位とするものである。

--- [20]

(作用)

レジスト製厚もの相対確度日への値存性を臭す 式(1) は、単布等開気中の水分子とレジスト溶液 中の溶剤分子との相互作用が比較的小さい系につ いて、溶剤分子の変更によるエントロピー変化を 古典的統計力学にしたがって解析した結果尋出さ れたものである。かかる系は、相封器度目が35% 太磯もしくは60%より高い場合に実現される。こ の式(1) から明らかなように、左辺のまの ねと右 辺張3項の ea (100 - H) とは貞繁関係にある。 しかも、温度下が右辺第2項に含まれていること からもわかるように、相対温度Hと温度Tとを独 う査験として取り扱うことができる。

また、式(2) は、生布雰囲気中の水分子とレジ スト宿蔵中の宿剤分子との相互作用が比較的大き い系について、溶剤分子の製免によるエントロピ 一変化を経験的統計力学にしたがって解析した結 果ヲ出されたものである。かかる系は、相対程度 Hが35~60%である場合に変現される。この式[2] から明らかなように、左辺のまm fiと右辺第3項

ぇ。。は定数である。)

にさらなる検討を加えることにより導出されたも のである.

そこで、本明観響ではまず上式(20)の導出につ いて述べ、さらにこれにもとづく式[1] の導出、 および式(2) の導出について順次説明する。

A. 式[20]の事出

この誘導は、以下の手順にしたがって行う。

- (4.1)レジスト設計と粘度の関係式の導出
- (4.2) 温度と粘度の関係式の導出
- (4.3)レジスト教界と温度の関係式の導出

なお、式(20)の導出の過程では、数式を指略化 するためにお客に直接関係しない定数項を随時です。 a,、a。・・・a,。の記りを用いて整理した。

(3-1) レンスト数度と粘度の関係式の導出 シンスト溶液は高分子溶液であり、ニュートン 心格性法則にはわない非ニュートン液体である。 ほうりゃとに支体には、灼熱応力でしか増えする の to {(100 - 1])/H] とは貞鏡関係にある。ま た式(1) の場合と同様、相対保度Hと温度Tとが 独立変数となっている。

いずれの式においても、レジスト観示ねと相対 温度Hとは比較的単純な関係により定量的に良さ れている。したがって、皇布雰囲気中の相対潜度 Hに応じて式[1] もしくは式[2] にもとづく観響 を行えば、レジスト競隊トの製御を精密に、しか も容易に行うことができる。

(字监督)

レジスト関係もの温度体存性を変す式(1) およ び式[2] は、本党明者が先に明らかにしたレジス ト設度もの温度依存性を表す次の式 [20]

 $-(x_{14}E_{*})/R1(-1/T)$ {ただし、式中hはレジスト製厚、Δehはレジス ト溶液の潜熱、Rは気体定数、Aは観和力を裏す 状態関数、ェは時点数、モは独布時間、E。は流 動活性化エネルギー、Tは温度、モローモローモロー

2

と粘度々が低下する監想性と呼ばれる性質があり、 豹骸応力 τ 。とズレ速度(彼达の ∂ v/∂ z)とが 直線関係とはならない。さらに、レジスト宿後に は応力下において粘度が時間と共に変化するチャ ソトロピーと呼ばれる性質もある。このように、 レジスト溶液の単動は極めて複雑である。

しかし、剪斯店力で、が非常に大きいかあるい は非常に小さい場合には、非ニュートン遺体はニ ュートン液体に近い半動を示すようになる。特に、 飼転使者によりレジスト溶液を使有する場合には 4000gpm程度の品速純転を行うので、朝鮮応力 て、は非常に大きいこ考えられる。また、レジス 下溶液の粘度はもともと数十cps程度であり、 さらに回転車希時間も通常は20秒程度と長いので 見掛け上の粘度も十分に低いと考えられる。した がって、レジスト溶液を近似的にニュートン液体 として取り扱っても大きな認差は生しない。

ニュートン液体とはニュートンの筋性法則に従 う液体であり、貯断応りている連携勾配をなける 1. 連貫が比明する。いま禁助された。 より容滑が

競声もに集布されており、z 軸を中心とする対転 によりレジスト溶液が速度 v で外側へ引っ張られ る状態を与えると、上述の関係は次式で変される。

 $x_1 = x (\partial x/\partial x) - x (\partial y/\partial x) \cdots (3)$ ここで、y は ズレ管、 t は時間を表し、したがって $<math>\partial x/\partial x$ が競厚方向の途度句配、 $\partial y/\partial x$ が ズレ途度である。比例定数 y は粘度と呼ばれる。

また、中心(z 軸)からの距離がす。基板から の高さが b である地点の最小体積を考える。基板が z 軸を中心として角速度 w にて同転された場合、 関転に作って最小体積に行わる質解応力 t 。の最 厚方向の勾配は次式で変される。

およがまーーのゆす … [4] 式(3) と式(4) より、

 θ τ s/θ z = τ $(\theta^*v/\theta$ $z^*)$ = - ρ $\phi^*\tau$ と書ける。この微分方程式を繋くと、

 $V = -(\rho \omega^{\dagger} r z^{\dagger}/2\pi) + Az + B$ となる。 上紀AおよびBは種分定数である。 ここで、

- 1 1

1 U. (3/32) + (8/3 t)

ここで、レジスト材料である高分子化合物と溶剤の比重とはほぼ等しいので、時間と共に溶剤が基 免してもレジスト溶液全体としての比重すばほと んど変化しないものと考えられる。また、レジス ト溶液は回転墜布開始後 0.1秒でほぼ開体回転体 となると考えられるので、調転方向すにおける達 度勾配も無視できる。つまり、

D # /Dt % O

DU- /D # = 0

と置ける。さらに、U.・ の h / の t. U.・ の q / の r であるから、連続の式(7) は次のように順次変形される。

 $\frac{(1/r)\partial (rU_r)/\partial r + \partial U_r/\partial z = 0}{(\partial/\partial r)(r \cdot \partial q/\partial z) + r(\partial/\partial z)(\partial h/\partial t) = 0}$ $\frac{(\partial/\partial z)(\partial rq/\partial r) + r(\partial/\partial z)(\partial h/\partial t) = 0}{\lambda = 7} .$

| Pro/Ar + r-Ab/At + 0 | となる。これに水(6) を代入する。 | (P/Ar)(p w*rb*/3 m) + r-Bb/Ot = 0

であるから、上紀の積分定数はそれぞれ

A - p w * r h / v . B - 0

となる。 よって

v = {(- pw*r z*/2) + pw*r h z } / *

... 15!

レジスト溶液の流量 9 は式(5) の様分により求めることができる。

 $q = \int_{-\pi}^{\pi} v dx = \rho \omega^{4} r h^{3/3} v^{-1}$ [6] 一方、円柱座標における連続の式として、次のような式が知られている。

D # /Dt + # [(]/r) & (rU,)/8 r + (]/r) & U,/8 #

ただし、 e はレジスト溶液の比較。 e は同転角を 表し、 U。 は半径方向の速度成分。 U。 は同転方 向の速度成分。 U。 は膜厚方向の速度成分をそれ ぞれます。また D/D t は実質帯関数と呼ばれ、 次のようにまされる。

D/Dt - 0, (3/3r) + U. (3/3 #)

+ 80./821 - 0

1 2

ここでェ・ークロリ3マとおくと、

 $\partial h/\partial t = -\kappa_{+}(1/r)(\partial/\partial r)(r^{2}h^{2})$

— 2 к sh²

となる。この微分方程式を解くと、

θt - - θh/2 a .h2

t = 1/4 x .b2 + C

ただし、Cは積分定数である。ここで、t = 0 の とき h = h。(初期数學) とすると、

C - - 1/4 4 aba *

となるから、

t = 1/4 x ob2 = 1 /4 x obo2

したがって、

h -h./(1+4x.h.*t)***

ここで、実際の回転生布系において h 。 は飲 m m . h は数 g m であり、 h 。 > h と置けるから、

 $h_0/h \simeq (1+4|x|_0h_0{}^2t)^{1/4} \stackrel{\mathrm{d}}{\sim} (4|x|_0h_0{}^2t)^{1/2}.$ A $\simeq \mathbb{C}$,

h '.h./(4 x .h.*t) */*

-he/(4 p w 2 he 1 t/3 m) + 14

つまり、式(B) よりレジスト観度 h は結度 v の1/2 乗に比例することがわかる。

(4-2) 異度と筋度の関係式の基出

式18] のパラメータ中、温度によって変化し降るものは粘度をである。そこで、以下、温度と粘度の関係について考察する。

温度による粘度すの変化としては、

①表体分子の指摘で運輸量が輸送されるものと 仮定して導かれる本質的な粘度変化

②溶剤の裏発による粘度変化

の2階額が与えられる。

上記①はアンドレードの粘度式として有名な次 水

マーは、exp (E-/RT) ... [9]
で表されるものであり、一般に液体の温度が上昇すると粘度が低下することを示している。ただし上記は、は定数、E。は流動活性化エネルギー、R は気体定数、T は絶対温度である。

本免明では、上記回に関する考察を行う。

- 15 -

+ (1/1) (& A / & E) + . . d E

ただし、上記りは圧力、日はエンタルピー、Vは 体積をそれぞれ表す。ここでは溶剤の悪免を考え ているので、811/8 もは滑熱なebに等しい。さら に、

(a V / a &) t. . - vt. .

(& A / & E) ... = a...

とおくと、上式は次のように書き換えることができる。

dA ~ (Δeh/T)dT · vr. ,dp + ar. ,d t · ··· [11] 次に、式(11)の時間変化を調べる。

d A /dt = (Δeh/T) (dT/dt) = vr. . (dp/dt)

+ ar. . (d € /dt)

ここで、 $d \xi/d t$ は変化の速度であるから $d \xi$ / d t = V と置ける。また、レジスト溶液の集布系を近似的に平面状態と考えるときには、V = k A (k は定数)、d T/d t = 0、d p/d t = 0 上置ける。よって、

- AAML ANAA この間分方程式を解し上 溶剤の亜色による粘度変化を定置化するために、 まず温度変化による単色量変化を求めた。

支限のレジスト溶液の使布は密閉系で行われる わけではないので、レジスト溶液と周辺の空気と は溶剤濃度に関して非平衡である。しかし、ウェ ハの表面のごく近傍の空気中では溶剤濃度が高く、 近似的に平衡状態が成り立っているものと考えら れる。

製和力を表す状態関数Aは、次の式で定義され 2

d S = d Q/T = (A/T)・d を ・・・ [10] ただし、上記Sはエントロピー、Qは系の内部で 免生する熱、をは変化の進行度、Tは絶対議度を それぞれます。状態関数A = 0 のとき平衡となる。

いま、状態関数 A を (T. p. f.) の関数と考えると、A/Tの全張分は次のように表すことがである。

$$\begin{split} d(A/T) &= \partial/\partial T(A/T)_{\pi \cdot \xi} dT + \partial/\partial \mu(A/T)_{\pi \cdot \xi} d\mu \\ &+ \partial/\partial \xi (A/T)_{\pi \cdot \mu} d\xi \\ &= (1/T^2) (\partial H/\partial \xi)_{\pi \cdot \mu} dT + (1/T) (\partial V/\partial \xi)_{\pi \cdot \mu} d\mu \end{split}$$

1 6

ar. .kdt - dA/A

A = exp(ar. skt + D) (D は種分定数) ここで、も~0 のときの A を A 。と定義すると、 A 。 - exp(D) であるから、

A - A sexp(at. skt)

さらに、時定数t=-1/as. pt であるから、

A ~ A .exp(-t/r)

と書ける。よって式[11] は次のように変形できる。 dA/d1・A/r = (Δeh/T)(dT/dt) - vr., (dp/dt)

... (12)

| 次に、式[12]における温度変化を調べる。 | dA/dT+(A/T)(d1/dT) = (Δeb/T) = vv. . (dp/dT)

... [13]

ここで、d A/d T は式![3]の左辺の第2項に 比べて無視できるほど小さいので 0 と置く。さら に、レジスト溶液の温度では、コーティング中に 以下の式にしたがって変化することが実験的に確 かめられた

T = x 2 + x 2 + xxx { (t + x 4) x 5}

... 116!

41/41 - -1/4 -1

てあるから、式(13)は次のように書ける。

- (A/a,t1) - Ash/1 - v., (dp/d1)

--- [14]

ここで、裏気の体験を v 。、液体の体験を v 。(ただし、 v 。) とすると、

.

である。また、近似的な平衡状態を考える場合に tt

*。 mRT/p (Rは気体定数) であるから、式!!4!は次のように書ける。

dp/dT = (Δeh/T + A/x , τ T) (p/BT)

dp/dT - (Δeh/T + A/E s T)(P/E) この磁分方程式を解くと、

 $g_{B,p} = (\Delta e b/R + A/e_s \tau R) (…1/T)$ となる。よって、温度Tと溶剤の裏免量 Δ V の関 低は、変免速度を v とすると次のように変される。

AV -vt - a .pt

- a at exp { (\Deh/R + A / a a T R) (- 1/T) }

... [15]

以上のようにして温度Tと溶剤の悪免量AVの

19.

化が同時に進行していると考えられる。

てず、武(16)の両辺の自然対数をとる。

fn r - fnant fn Vo aut exp (| Deb/R

+ A / # + T R) (- 1/T) }]

ここで、右辺第2項において自然対数の真紋部、 すなわち[三内をみると、語真紋部は(=1/1)と 直線関係にあることがわかるので、次のような変 形を行うことができる。

fn 7 · fna . V fna . V .

· (Enast) {(Ach/R · A/astR)(-1.7)}

· {(\Deh/R + A/ a , r R) (-1/T) } (& n a , t)

... [17]

The contention

- 1(AdS/R・A/xxxxxx) fnxxxx (xx)Fx/RF() 1/T) 有を特定しなければならない。

関係式[15]が来められたので、次にこれを環度。 私度と関連づけて扱わすことを考える。

まず、結成々はレジスト溶液の濃度でに比例するので、次式が減り立つ。

マーェ·c (ェ・は比例定数)

また、単位体積あたりド個のレジスト分子を含 む初額体積 V 。のレジスト溶液からΔ V だけ溶剤 が新免したときの速度 c は次のように変される。

 $c = B/(V_0 - \Delta V)$

これらの関係と式[15]から、次式が導出される。

 $\theta = \frac{\pi^{*}}{\{V_{\bullet} - \pi_{\bullet}t \exp \{(\Delta eh/R + A/\pi_{\bullet}\tau R)(-1/T)\}}$

これが、溶剤の高発による粘度変化を表す式であ 。

- (A-3)レジスト設度と温度の関係式の導出

レジストの塗布を行う過程では、アンドレード の粘度式 (式[9])で表される本質的な粘度変化と、 式[16]で表されるような溶剤の薬免による粘度変

2 0

一方、レジスト観摩 h と粘度ヵの関係式 (式(8)) において、両辺の自然対数をとると

£ n h → (1/2) £ n マ・モ・・ と書くことができる。この式に式∃97を代入する

- (xixx)/形(・1/T) - --- (20) が得られる。これが、レジスト般が作と温度下の関係式である。この式から、レジスト般が作の目外対数と温度下の連致とが比例関係にあることが明らかである。なお、上式[20]において、時間の項(・1/T)の係数部は時間の関数である。また、上記定数xiiは初期遺産と、を含む定数である。

B。式団」の要出

次に、本発明の本題であるレジスト観察市と相 対器度目との関係について検討を行う。そのため には、まず式(20)において湿度の状態関数となる 項を特定しなければならない。

相対温度の変化により影響を受けるのは、シジ

スト溶液中の溶剤の無免量、水分子もしくは溶剤 分子の位格室間内における存在パターンの数に格 当する状態の数、およびこれらによって次まるエ ントロピーである。

エントロピー変化は、前述の式[10]で表される ごとく、・

d S = (A/T)・d を … 1101 である。を以変化の通行度であるが、ここでは溶 部分子の変化に作う溶剤分子の数の変化と考える ことができる。

-- 方、エントロピーSはギルツマンの関係式に より、

S = k。£a W ··· [21] とも食される。ただし、k。 はポルツマン定数、 Wは状態数である。

状態散wは、相封器度が高いほど、すなわち系内に存在する水分子の散が多いほど大きくなる。 しかし、状態散wが大きくなるほどエントロピー Sは頃大しにくくなる。このことは、エントロピー ーSが状態散wの自然針数に比例していることを

2 3

この運動を記述するためには6次元の位相空間が必要である。同様に考えると、N個の分子を含む 気体は6N次元の位相空間を持っていることになる。

いま、一定の体権を有する空間が飽和状態、すなわち相対程度100%の状態にあるとき、ある時間に位相空間内に存在し得る水分子の個数をNとする。この個数Nは、水分子が存在可能な実践の最大数と考えられ、このうち水分子に占有されている中央数の割合を表す数値が相対程度目である。ここで、古典的統計力学の考え方を適用すれば、実際に存在する水分子の個数が立てあるとき、ある時間における状態数率はN個の疾患からも個の分子の占める疾患を選びだす順列で表される。すなわち

 $\label{eq:weighted_problem} \mathbf{w} \leftarrow \mathbf{v} \mathbf{P}_{\bullet} \approx \mathbf{N} \, t / (\mathbf{N} - \mathbf{n}) \, t$ Then

きらに、一定の時間が経過した場合のN個の序 まの配置が必適りに変化すると、状態の数Wは次 点、22、のように表される。 臭す式(21)から明らかである。一方、エントロピー変化は式(101からA/Tに比例している。したがって、A/Tが保度に関する状態関数であることがわかる。

あるいは、Aが非平衡状態を配送する関数であることを考えても、A/Tが湿度に関する状態関数であることは直観的に予想できる。つまり、相対温度が100 %以外の時は、すべて非平衡状態であるからである。

このA/Tは、式[20]を次のように変形すれば 容易に独立の項として分離することができる。

 $g_{n-h} = g_{11} + (\Delta eh g_{n} g_{12} t/R - g_{14} E_{n}/R)(-1/T) + (g_{n-g_{12}} t/g_{12} R_{T})(A/T)$ $= g_{11} + g_{13}(-1/T) + g_{14}(A/T)$

... [21]

ここで、相封器度を統計力学的に表現する方法 を考える。

三次元空間内を運動する1個の分子の運動状態は、与えられた時刻における位置(x.y.z)と運動量(ps.ps.ps.ps)によって次まり、

? 1

 $W = u w = u N t / (N - n) t \qquad \cdots \qquad (22)$

次に溶剤の機能によるエントロピー変化を考えるわけであるが、ここでひとつの重要な仮定を行う。すなわち、「水分子と溶剤分子とを同一分子として取り扱う」という仮定である。これは、水もレジスト溶液の溶剤も共に室温において液体であり蒸気圧が低いこと、極性が強いこと、したがって互いに良く混合すること等の事実を担絶としている。

かかる仮定におといき、n個の水分子が存在する空間内に乗免によりも個の溶剤分子が知わった場合を考えると、状態数We は式122 におけるnを(n・も) に置き換えて、次のように表される。

 $W_{\xi} = u | w = u | N(t/\{N - (n + \xi)\})!$ よって、エントロピー S_{ξ} は次式[23]で表される。 $S_{\xi} = k + \ell n | W_{\xi}$

- k + f n | u N ! / { N | (n + ξ) } !.

... 23.

式でいるもで微分(れば、式 10 の定義よりAン) 「か水められる。 ここで、Nは十分に大きい数であるため、融分 に先立ち式[23]の右辺をスターリング近似(N! -(N/e)*)を適用して衣のように食影する。

S = k . f a [aB!/ {B - (a+ f)} !]

- k. 1 f. (8/e) + k. f. .

--- [24]

式[24]をそで扱分すると、A/Tが求められる。 d S/d t == ko【- tol {8-(n+ t)} /ei

$$= \{ B \cdot (a + \xi) \} \cdot e / \{ B \cdot (a + \xi) \}$$

... [25]

この関係を創述の式[21]に代入し、定数項を適当 に管理すると、

 $\ell = h = \kappa_{11} + \kappa_{13}(-1/1)$

... [26]

27 ..

る瞬間における状態数率を位相空間内に水分子が 存在し得るN個の場所からn個の分子の占める場 所を選びだす場列として臭臭するものであった。 つまり、たとえば2個の同等な分子を交換して得 られる状態を、異なる2種類の状態として考える ものである。

しかし、ある程度の分子間相互作用が見込まれる系では、これらを同じ状態と解釈する方が実験 結果によく合致することが経験的に知られている。 すなわち、位相空間内で2個の同等な分子を交換 しても、巨視的には何ら状態変化が起きていない と見なすのである。このような考え方を、ここで は経験的統計力学と称することにする。

評験的統計力学の取り扱いによれば、相対速度 目は、飽和状態における分子のN個の廃席から実際に存在するn個の分子の占有する廃席を選び出 す組合せてあされる。すなわち、

w .C. Ni/ni(N n): TAS.

きこに、一定の時間が経過した場合のN個の序

246.

ここで、レジスト将車を簡布する際には一般に 装気が行われて将刑分子は常に致去されるため、 近似的にも与りと考えることができる。また、福 対器度日(%)はII - 100 n / N と定義されるこ とから、n - N H / 100 である。これらの関係を 式[26]に代入すると、レジスト設厚 h と相対程度 Hとの関係を変す式[1] が得られる。

$$f = h = \pi_{17} + \pi_{19}(-1/7) + \pi_{10} f = \{ \pi - (\pi\pi/100) \}$$

$$= x_{10} + x_{10}(-1/T) + x_{10} \ell n (100 - 8)$$

... [1]

以上の検討から、2 m h と 2 m (100 ·· H) とは 直線関係にあることが予想される。また、この直 線関係を表すグラフの傾きは、温度の影響を受け ないものと予想される。

じ、式[2] の事出

前項B。では、古典的統計力学を適用した場合のレジスト設定Aと相対器度Hとの関係について 検討した。それは、相対器度Hを考える際に、あ

2 8

席の配置が4通りに変化すると、状態の数Wは次 次[27]のように表される。

W = u w = u N!/n!(N - n)! ··· |27| ここで、溶剤の意発によりn個の水分子が存在

する空間内に悪党によりも棚の溶剤分子が加わった場合を考えると、状態飲 W_{ξ} は式[27] における $n \in (n+\xi)$ に置き換えて、次のように表され

... [28]

ここで、前述と同様に、式(28)の右辺にスターリング近似を適用する。

S - k . f . [uvi/ (v - (n + E)) !)

~ kates (N/e) · kafn u

Rain . Eran (in . Eise)

- k a {1 - (a + £)} & + ! [1 - (a + £)} /e}

· · · (29i

式(29)をそで数分すると、A/Tが求められる。 d S/d t = - ko[- to t(o+ t)/o }

+ (a + t)-e/(a + t)|

- k . [- d . [[1 - (a + f)] /e]

 $= \{8 \cdot (n + \xi)\} \cdot e/\{8 \cdot (n + \xi)\}\}$

- k. f. [8-(a+ f)] - k. f.(a+ f)

- k . f a [{B - (a + f) } /(a + f)

- A / T

... [30]

この関係を前述の式[21]に代入し、定数項を適当に整理すると、

£ = h = z + z + z + (-1/1)

+ x .. [k . £ n | { N - (n + E) } /(n + E)]

- x 10 + x 15(-1/1)

+ z .. [£ m[(H - (m + £)) /(m + £)]

... [31]

٤46.

ここで、もちりおよびn - N H / 100 の関係を 式(31)に代入すると、レジスト腹厚トと相対程度

3 1

ロットした。

本実験では、最調コーターとして東京エレクトロン社製、クリーントラックHark II - V型を、基法としては5インチ・ウェハを、またレジストとしては、ノボラック系ポジ型フェトレジスト(東京の化工製社製:商品名TSMR - V 3、粘度20cps)、溶剤としてはエチルセロソルプアセテート(ECA)をそれぞれ使用した。

ここで、定途回転時の回転速度を4000 r p m 、 定途回転時間を20秒として、相対程度を変化させ た場合のレジスト観界もの変化を調べた。

第1 関には式刊)にもとづいてま。 h とま。 (100・H) の関係をプロットしたグラフを、第2 関には式行)にもとづいてま。 h とま。 ((100 H)/H) の関係をプロットしたグラフをそれぞれ 示す。 なお、各項の機能はま。 ((100・H)/H) としたが、説明の便宜を図るために相対程度 (%) の日盛りも併起した。

まず第1別をみると、概ね良い直線関係が得られているが、相対な度50%付近を増としてブラブ

Hとの関係を良す式[2] が得られる。

 $e = h = e_{10} + e_{13} (-1/1)$

+ α_{+0} ℓ = { {b - (HB/100)} /(HB/100)} - α_{+0} + α_{+1} (-1/7) + α_{+0} ℓ = {(100 - B)/B}

... [2]

以上の検討から、 & o b と & o ((100~H)/H) とは直線関係にあることが予想される。 また、この直線関係を夏すグラフの傾きは、温度の影響を受けないものと予想される。

以上のようにしてレジスト関係 h の温度依存性 を記述する式[1] および式[2] が理論的に尋出されたので、次にこれらの式が実験事実をどの程度 うまく説明するか否かについて検討した。

すなわち、種々の相対選定下で実際にレジスト 溶液を温調コーターを使用して一定の条件で回転 壁布し、得られたレジスト膜の膜厚を測定する実 験を行い、このレジスト膜厚hの固定値を & n h に、また相対環度 H を & n (100 - H) または & n {(100 - H)/H} にそれぞれ変換してグラフにプ

3 2 .

が若干屈曲している。このことは、式(1) において、係数 x ioが相対温度50%付近を境として変化することを意味している。相対温度が50%より高い組織および低い領域では、それぞれ極めて良好な直線関係が示された。

また第2間をみると、概ね良い貞雄関係が得られているが、相対器度が35%未満の領域、および60%より高い領域ではいずれもグラフが若干曲線化した。相対程度35~60%の領域では極めて良い貞雄関係が示された。

以上の2 種類のプロットの結果を配合して考えると、相対器度が25%未満の領域、および60%より高い領域では古典的統計力学にもとづいて尋出された式[1] が、また相対器度35~60%の領域では経験的統計力学にもとづいて尋出された式[2] が実験事実を良く説明していることがわかる。

このように、式の適用範囲が異なる摩由は次の ように考えられる。

古典的統計力学は、本来、分子間相互作用の少ない系に適用されるものである。相対程度が高い

場合には、溶剤の無免達度が低く空布等間気中に 存在する溶剤分子の数も少ないため、水分子と溶 剤分子との相互作用が少なくなっているもの。 えられる。一方、相対器度が低い場合には、溶剤 の無免達度が高く空布等関気中に減少するので、 の無免達度が高く空布等関気中に減少するので、 やはり水分子と溶剤分子との相互作用は少ないと 考えられる。上述の実験結果によれば、相対器度 が高い場合とは35%より高い場合を、また相対器 度が低い場合とは35%よ流の場合に実質的に相当 でると言える。したがって、これらの領域では、 11〕が実験事実を食く製明するものと考えられる。

これに対し、相対温度が中間的な値である場合、 でなわ535~60%である場合には、水分子と溶剤 分子の比較的強い分子間相互作用が考えられる。 一般に相互作用の存在する系では経験的統計力学 の有効性が知られており、この領域では式[2] が 実験事実を良く説明するものと考えられる。

以上の考察により、式(1) および式(2) の有効 性が実証された。

35 -

制御された空気が流れるようになされたダウンフ ロー型のチャンパ(1) から構成され、その上部に は共都の基礎度コントローラ(2) から供給される 空気を推チェンパ(1) 内へ導入するための給気ぎ **↑ ト (3) が開口されている。上記給気ダット(3)** からざられる温湿度制御された空気は、エアフィ エク(4) によりきらに散療されてチャンパ(1) 内 小供給される。上記回転乗布手段は、モーター等 市回転手段(はネセヤ。)の財転輪(7) に開輪的 に取り付けられ、『導体ウェバ等の基板(5) を開 正することによりこれを開転可能に保持するチャ シグ(8) と、終チャック(8) の外国部を包囲する とうに配続され、基版(5) の詞転に伴うレジスト 溶液(11)の優難を防止するためのカップ(6) 等か ○構成される。上記カップ(A) の底部には、レジ エ・溶音(II) の魔体や溶剤薬気等をモデンバ(I)。 内ったスと共に吸引は去するための排気ダクト(9)。 が設けられている。基板(の) の中央部上方には、 温度調整されたに、大下溶液(1) 多軒出するため

- といなみ申請費(10)が開口している。

これらの式により表される関係にもとついて家 際にレジスト映序の観測を高額度に行うには、次 のような装置を使用すれば良い。

すなわち、レジスト型ボチャンパー内に湿度センサを設置し、設器度センサによる測定結果を式[1] もしくは式[2] の関係にもとづいてレジスト酸厚トに変換する演算手段を設け、さらにこの演算手段の演算結果にもとづいてウェハの回転致もしくは回転時間を制御する手段を設ければ良いのである。

かかる装置の一構成例を第3 関に示す。この装置は、レジスト装布環境を外部環境から遮断するための開発手段、接関接手段内に収容される同転 使布手段、吸接気手段、温湿度制御手段、レジスト溶液供給手段等の通常の温調コーターの構成要素の他に、湿度の計測結果にもとづいてレジスト 膜厚を算出する溶算手段、および算出されたレジスト膜厚にもとづいて同転使布手段の同転制御を行う同転制御手段が設けられてなるものである。

上起開後手段は、上方から下方に向けて温湿度

3 6

さらにチャンパ(1) 内には、使布雰囲気中の様 度を計画するための温度センサ(13)が、また外部 には湿度/腹原変換回路(14)と同転制御回路(15) が設けられている。上記沿度/腹厚変換回路(11) は、上記器度センサ(13)により計画された程度を 湿度負担信号して取り込み、式(1)もしくは式(2)。 が理論的に予想する関係にもとづいて護程度情報 信号から腹厚情報信号を生成し、さらにこれを予 め設定された目的の機能と比較して両者の差を示 す酸原素信号を生成する。ここで、武(1) と式(2) のいずれを選択するかは、湿度情報信号の内容に 応じて自動的に判断される。上記阿妘朝御回路 (15)は、上記腹隊差信号を取り込み、予め記憶さ れているレジスト股隊と封弘教との関係、もしく はレジスト酸隊と対転時間との関係のいずれかに おとづいてモーター(12)の国転数もしくは国転時 間を増進させる飼転制御信号を生成し、これをモ - ター(12)に供給する。

がかる構成において、上記帯度センサ (13)によ カルニンジ(1) 内の相対環境を連続的にモニター すれば、同転便布中に仮に相対感度が実験したと しても、その変勢に必従した同転観器が可能とな る。この場合、モーター(12)の同転の変化はただ ちにレジスト設定の変化に反映されるので、鋭敏 な機能制器が可能となる。

本免明によるレジスト製厚の制御は、温度に影響されないという料点を有している。式(1) および式(2) から理解されるように、相対温度日と選度工とは独立反散として取り扱われており、直接の傾きが温度工により変化することはない。したがって、ある一定温度において相対温度日とレジスト製厚トとの関係を「対求めておけば、温度工が変化してもこの関係をそのまま適用することができる。また、この関係はレジスト溶液の種類によらず成立するものである。

(免明の効果)

以上の説明からも明らかなように、本発明を適用すれば、従来定性的にしか捉えられていなかった相対程度とレジスト設定との関係を定量的に解

3 9

13 ・・・ 温度センサ

14 - · · · 程度/被挥变换回路

15 … 网络制御州路

特 許 出 瀬 人 ジュー株式会社 代理人 弁理士 - 小 池 第二 同 - 田 村 集 - 一 同 - 佐 春 静 駅することが可能となる。かかる解釈にもとづけば、レジスト間球の製御は極めて特密かつ迅速に行われるようになる。したがって、本発明をたとえば半導体装置の製造に適用すれば、優れた線幅製御性、参響り、結婚性、再現性等をもって高度機度を有する半導体装置が容易に製造される。

4. 関型の簡単な故事

第1関は式目)にもとづきます かとまっ (100・H) の関係を示すグラフである。第2関は式(2) にもとづきまっかとまっ((100 H)/H) の関係を示すグラフである。第3関は式目、もしくは式(2) の関係にもとづいてレジスト競弾かが制御されるようになされたレジスト集布装置の一構成例を概略的に示すプロック図である。

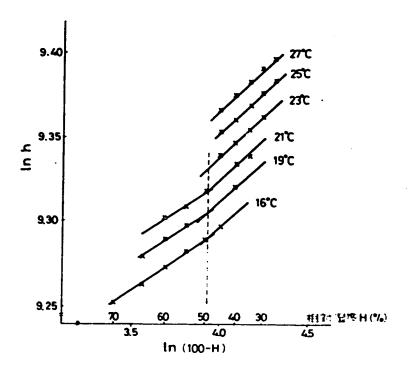
1 ... チャンパ

5 ... 基数

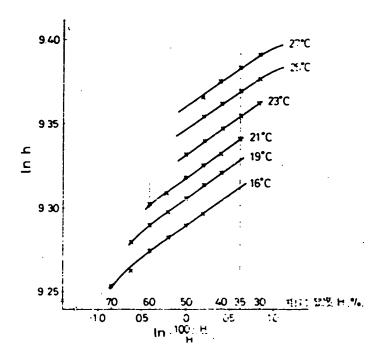
11 --- レジスト溶液

12 ... モーター

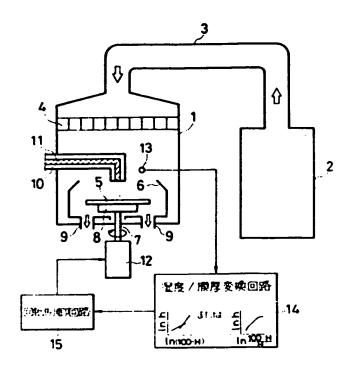
4 0



新 1 図



\$ 2 M



27 3 [A]

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTT®M OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.